

146

4/9/1

002241802

WPI Acc No: 1979-40997B/197922

**Methyl chlorobenzoyl-phenoxy-isobutyrate prepn. - from
chlorobenzoic anhydride and methyl phenoxy-isobutyrate**

Patent Assignee: DEVINTER SA (DEVI-N)

Inventor: BOURRELLY J; GIGNIER J P

Number of Countries: 009 Number of Patents: 007

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
EP 2151	A	19790530				197922 B
JP 54081244	A	19790628				197932
FR 2408577	A	19790713				197934
EP 2151	B	19830525				198322
DE 2862273	G	19830707				198328
JP 87030181	B	19870701				198729
IT 1174251	B	19870701				199025

Priority Applications (No Type Date): FR 7734075 A 19771114

Cited Patents: FR 2342723; 1.Jnl.Ref

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan	Pg	Main IPC	Filing Notes
-----------	------	-----	----	----------	--------------

EP 2151	A	F			
---------	---	---	--	--	--

Designated States (Regional): BE CH DE FR GB LU NL

EP 2151	B	F			
---------	---	---	--	--	--

Designated States (Regional): BE CH DE FR GB LU NL

Abstract (Basic): EP 2151 A

Prodn. of methyl 4-(p-chlorobenzoyl)phenoxyisobutyrate of formula
(I) comprises reacting p-chlorobenzoic anhydride (II) with methyl
phenoxyisobutyrate (III) in a solvent in the presence of a Lewis acid
catalyst.

(I) can be transesterified to form a higher alkyl (esp. isopropyl)
ester, or saponified to form the free acid, which is opt. esterified to
form a higher alkyl ester.

The process gives high yields (e.g. 80-95%).

Title Terms: METHYL; CHLOROBENZOYL; PHENOXY; ISOBUTYRATE; PREPARATION;
CHLOROBENZOIC; ANHYDRIDE; METHYL; PHENOXY; ISOBUTYRATE

Derwent Class: B05; E14

International Patent Class (Additional): B01J-027/08; C07C-067/30;
C07C-069/67

File Segment: CPI

Manual Codes (CPI/A-N): B10-F02; E10-F02A; N04-D

Chemical Fragment Codes (M2):

01 J5 H5 H6 M121 M131 M210 M220 M225 M226 M231 M232 M233 M270 M281 M313
M314 M332 M331 M321 M342 M340 M380 M391 G100 M150 M532 J171 J581
J271 H541 H602 N000 M510 M520 M540 M720 M414 M902

Chemical Fragment Codes (M3):

02 J5 H5 H6 M121 M131 M210 M220 M225 M226 M231 M232 M233 M270 M281 M313
M314 M332 M331 M321 M342 M340 M380 M391 G100 M150 M532 J171 J581
J271 H541 H602 N000 N340 M510 J0 H8 M520 M540 M720 M414 M902

Derwent WPI (Dialog® File 351): (c) 2002 Thomson Derwent. All rights reserved.

© 2002 The Dialog Corporation

⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑲ Numéro de dépôt: 78400171.1

⑮ Int. Cl.2: **C 07 C 69/67, C 07 C 67/30**

⑳ Date de dépôt: 10.11.78

③① Priorité: 14.11.77 FR 7734075

⑦① Demandeur: **DEVINTER S.A., 2 Boulevard Royal, Luxembourg (LU)**

④③ Date de publication de la demande: 30.05.79
Bulletin 79/11

⑦② Inventeur: **Gignier, Jean Pierre, 4, rue des Capucines, F-92190 Meudon (FR)**
Inventeur: **Bourrelly, Jacques, 4, avenue du Château, F-92190 Meudon (FR)**

⑥④ Etats contractants désignés: **BE CH DE FR GB LU NL**

⑦④ Mandataire: **Azals, Henri et al, CABINET BEAU DE LOMENIE 55, rue d'Amsterdam, F-75008 Paris (FR)**

⑤④ **Nouveau procédé de synthèse d'esters parachlorobenzoylphénoxy isobutyriques.**

⑤⑦ **Nouveau procédé de fabrication d'esters de l'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique à partir d'anhydride parachlorobenzoïque et d'ester méthylique de l'acide phénoxy isobutyrique, en présence d'un acide de Lewis comme catalyseur, de préférence BF₃. Avec ce dernier, la condensation est pratiquement quantitative, et permet d'obtenir les produits finaux avec de hauts rendements.**

EP 0 002 151 A1

03/AC/CSS

H 11082 cas 14

BREVET D'INVENTION

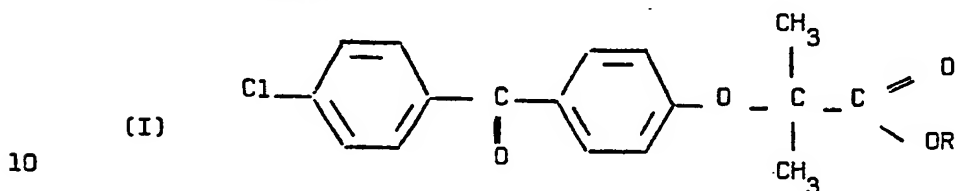
Nouveau procédé de synthèse d'esters parachlorobenzoyl
phenoxy isobutyriques

Invention : Jean Pierre GIGNIER
Jacques BOURRELLY

Société Anonyme dite : DEVINTER S.A.

Nouveau procédé de synthèse d'esters
Parachlorobenzoyl phenoxy isobutyriques

L'objet de la présente invention est un procédé nouveau
5 de fabrication des esters 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyriques
de formule générale :



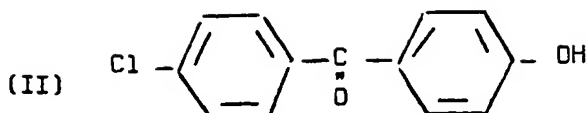
dans laquelle R est un groupement alkyl inférieur.

Les procédés de fabrication de tels composés décrits à ce
jour ont fait l'objet des publications suivantes :

15	BSM	4433
	Brevet français	1 340 811
	Brevet français	2 035 821
	Certificat d'addition	2 157 853 au brevet français 2 035821
	Brevet français	2 342 723

20 Les procédés décrits représentent des variantes de la réaction décrite par Bargellini en 1906 : action du chloroforme et de l'acétone sur un phénol en milieu alcalindonnant des composés du type "acide clofibrique".

Des composés de formule (I), décrits dans le brevet
25 français 2 035 821 et son addition 2 157 853 sont obtenus par réaction de Bargellini, le dérivé phénolique étant dans ce cas la 4-chloro-4'-hydroxy-benzophénone, correspondant à la formule(II) :

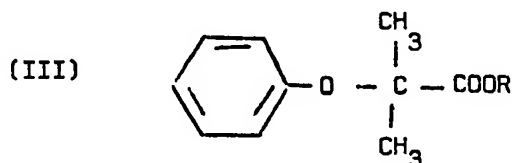


Le groupement hydroxyle en para d'une fonction carboxylique est peu actif en regard de la réaction chloroforme/acétone et les rendements de condensation sont faibles (75% en acide brut).

La purification de l'acide 4 (parachlorobenzoyl)phenoxy isobutyrique jusqu'à élimination totale du reste de benzophénone est un processus laborieux, mais nécessaire dans le cas de cette synthèse. L'estérification de l'acide ainsi obtenu est opérée par des voies classiques.

La synthèse du composé (II) est elle-même laborieuse passant par un réarrangement de Fries à haute température et des purifications difficiles.

Il a paru opportun d'axer les efforts vers l'obtention d'une condensation directe d'un agent d'alcoylation approprié sur un dérivé convenable de l'acide phénoxyisobutyrique (III) :



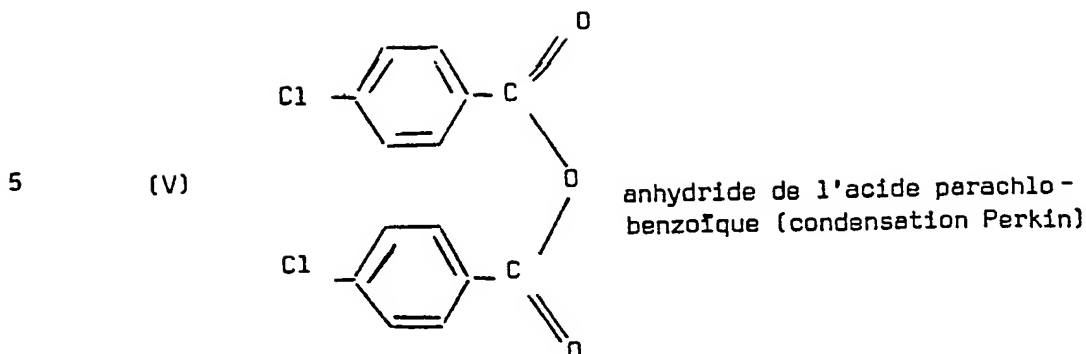
Ce dérivé (III) est obtenu aisément :

- par réaction de Bergellini phénol plus acétone plus chloroforme et estérification ultérieure.
- par condensation sur le phénate de sodium d'un ester de l'acide alphabromoisobutyrique.

Ces deux voies d'accès sont également aisées à partir de réactifs bon marché du commerce.

L'agent d'acylation sélectionné pouvait être de deux types (en présence d'un acide de Lewis comme catalyseur).





10 Il est apparu lors des essais préliminaires que la condensation Friedel-Craft ne donnait pas des résultats satisfaisants, l'énergie d'activation en position para des esters phénoxyisobutyriques étant insuffisante pour assurer une condensation avec des rendements acceptables quelque soit le catalyseur sélectionné.

15 Par contre, la réaction de l'anhydride parachlorobenzoïque s'est avérée donner des résultats beaucoup plus satisfaisants en présence de divers catalyseurs du type acide de Lewis, notamment $AlCl_3$ et $TiCl_4$, mais les rendements obtenus restent voisins de ceux obtenus par d'autres méthodes.

20 On a pu par contre, montrer que avec BF_3 qui peut être aisément introduit dans le milieu réactionnel et en être ensuite éliminé grâce à sa forme gazeuse, on peut obtenir des rendements essentiellement quantitatifs. Avec ce réactif, on a pu définir des conditions de réactions privilégiées permettant d'atteindre ce résultat. De plus, ces conditions sont douces et la réaction est rapide, ce qui permet une opération économique.

25 La présente invention est donc relative à la préparation de composés de formule I à partir d'acide phénoxyisobutyrique au moyen d'une condensation de Perkin entre l'ester méthylique de l'acide phénoxyisobutyrique et l'anhydride parachlorobenzoïque, en présence de BF_3 comme catalyseur, et dans ces conditions opératoires qui permettent l'obtention d'un rendement quantitatif dans cette condensation, comme le montre la chromatographie en couche mince (produit monotache).

30

De cette manière, il est possible d'obtenir :

- L'ester méthylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl)phénoxyiso-butyrique (schéma I)
- L'acide lui-même (schéma 2)
- Un autre ester supérieur par transestérification de l'ester méthylique (schéma 3)
- Un autre ester supérieur par estérification de l'acide (schéma 4)

SCHEMA I

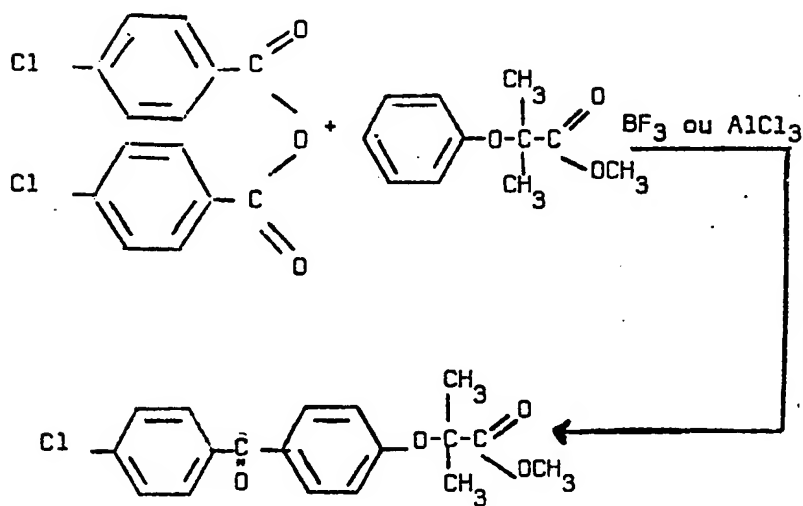
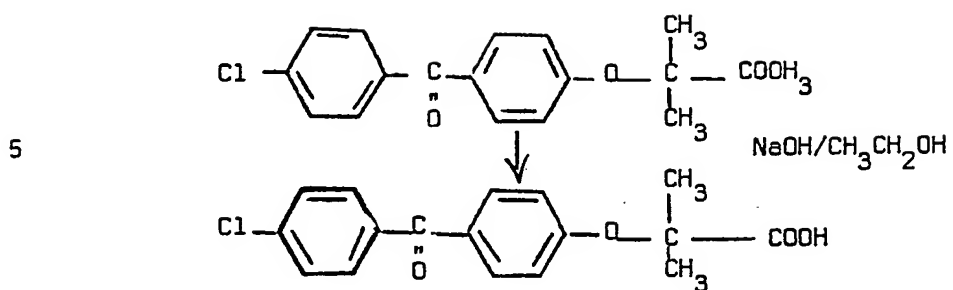
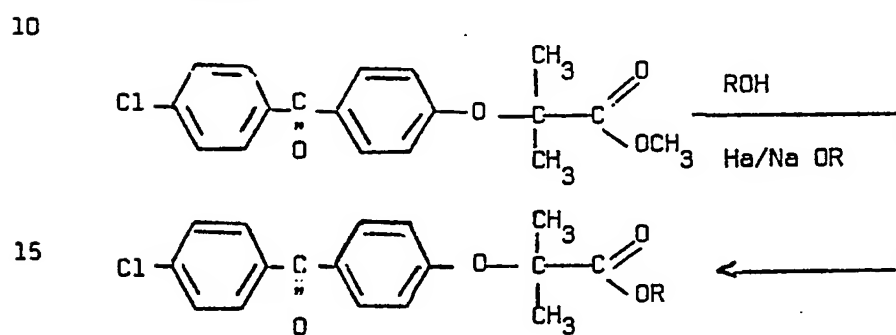
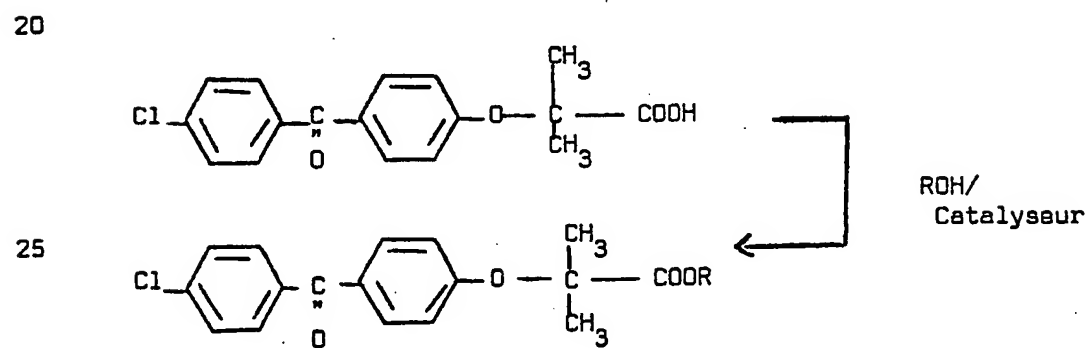


Schéma 2Schéma 3Schéma 4

Les exemples ci-après donnent une illustration de l'invention, sur une base non limitative :

Exemple 1

5 A 100 ml de chlorure de méthylène on ajoute 17,7 g d'anhydride parachlorobenzoïque et 9,7 g de phénoxy isobutyrate de méthyle. On refroidit à 5°C et on ajoute progressivement 1 mole équivalent de chlorure d'aluminium finement broyé.

10 On laisse revenir à température ambiante, puis on chauffe au bain marie jusqu'au reflux du chlorure de méthylène. On maintient ainsi pendant 3 heures.

On coule le milieu réactionnel, préalablement refroidi sur de la glace, on alcalinise par de la lessive de soude à 10 % et on extrait au chlorure de méthylène. La phase organique est lavée à l'eau puis séchée sur chlorure de calcium.

15 Après élimination du solvant, on obtient 13,3 g de parachlorobenzoyl phénoxy isobutyrate de méthyle - Rendement 80 %. Point de fusion 85°C.

Exemple 2

20 On mélange sous agitation 125 ml de chlorure de méthylène 22,13 g d'anhydride parachlorobenzoïque et 12,1 g de phénoxyisobutyrate de méthyle. On fait ensuite barbotter, à température ambiante un léger courant de trifluorure de bore, en bullage régulier. On maintient ainsi 3 heures, puis on chauffe jusqu'à ébullition du solvant. On maintient 1 heure au reflux. On 25 refroidit puis on coule le milieu réactionnel sur de la glace. On amène le pH à 10 par addition de lessive de soude à 10 %. On extrait au chlorure de méthylène, on lave à l'eau et sèche sur sulfate de magnésium. Après évaporation du chlorure de méthylène, on obtient 15,8 g de parachlorobenzoyl phénoxy isobutyrate de 30 méthyle. Rendement 95 %. Point de fusion : 85-86°C.

Exemple 3

On mélange sous agitation 250 ml de chlorure de méthylène, 44,2 g (0,15 mole) d'anhydride parachlorobenzoïque et 24,2 g (0,125 mole) de phénoxyisobutyrate de méthyle.

On fait barbotter un léger courant de trifluorure de bore pendant trois heures, à température ambiante, puis on porte au reflux pendant une heure.

Après refroidissement à 0°C et filtration du milieu réactionnel, on récupère 21 g d'acide parachlorobenzoïque, soit 90 % de la quantité théorique formée.

Le filtrat, évaporé et traité par de la soude alcoolique conduit à 37,7 g (0,118 mole) d'acide 4(4 chlorobenzoyl)phénoxyisobutyrique - Rendement 95 % - Point de fusion 187°C.

10 Exemple 4

On introduit 11,2 g (0,062 mole) d'acide phénoxyisobutyrique, 125 ml de chlorure de méthylène et 22,13 g (0,075 mole) d'anhydride parachlorobenzoïque. Après traitement de ce mélange selon le mode opératoire pratiqué à l'exemple 2, on ne décèle par chromatographie aucune trace du produit de condensation attendu.

Exemple 5

27,8 g (0,125 mole) de phénoxyisobutyrate d'isopropyle, 44,2 g (0,15 mole) d'anhydride parachlorobenzoïque et 250 ml de chlorure de méthylène, soumis au même traitement que pour l'exemple 2 ont conduit à 8 g de 4 (4 chlorobenzoyl) phénoxyisobutyrate d'isopropyle. Rendement 17,5 %.

Exemple 6

12 g d'ester méthylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl)phénoxyisobutyrique sont mélangés avec 0,1 atome équivalent de sodium frais dans 200 ml d'isopropanol. On chauffe à l'ébullition de l'alcool et on maintient ainsi pendant 5 à 6 heures, en éliminant peu à peu le mélange de vapeurs de méthanol et d'isopropanol en tête de reflux. On élimine ensuite le solvant et on reprend par du chlorure de méthylène. En traitant cette phase chlorométhylénique comme pour l'exemple 3, on isole le parachlorobenzoyl phénoxy isobutyrate d'isopropyle brut avec un rendement pratiquement quantitatif. On recristallise ce dernier dans 4 volumes d'isopropanol à 30 % d'eau. On obtient ainsi 12,4 g de cristaux blancs. Point de fusion 81°5 C. Rendement : 95 %.

Exemple 7

31,85 g d'acide 4(parachlorobenzoyl)phénoxy isobutyrique
500 ml d'isopropanol et 10 ml d'acide sulfurique sont portés
à ébullition pendant 10 heures.

- 5 Après concentration sous vide, jusqu'à ce que le volume
résiduel atteigne environ 100 ml, le mélange est refroidi à
l'ambiance et versé sur 600 g de glace.

Le mélange est alcalinisé avec 40 ml de soude aqueuse
à 40 % et extrait avec 2 fois 200 ml de chlorure de méthylène.

- 10 Après décantation, la couche organique est lavée avec
100 ml d'eau et séchée sur le sulfate de magnésium. Après
élimination du chlorure de méthylène, on recueille 31,5 g de
4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique isopropyl ester -
Rendement 87 %.

REVENDECATIONS

1. Un procédé de fabrication d'ester méthylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique par une réaction de Perkin, entre l'anhydride parachlorobenzoïque et l'ester méthylique de l'acide phénoxyisobutyrique dans un solvant de ces réactifs avec un acide de Lewis comme catalyseur.
2. Un procédé suivant la revendication 1, où l'acide de Lewis est le trifluorure de bore.
3. Un procédé suivant la revendication 2, où la réaction est conduite à température ambiante, ne demandant pas de chaleur au cours de la réaction, sauf pendant une courte période de finition où le BF_3 en excès est éliminé du mélange par vaporisation.
4. Un procédé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 3 où le solvant de réaction est un solvant chloré et de préférence le chlroure de méthylène.
5. Un procédé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 4 où l'ester méthylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique est transformé, par transestérification en autres esters, à savoir des esters d'alkyls supérieurs.
6. Un procédé suivant la revendication 5, où l'ester méthylique de l'acide 4-(parachlorobenzoyl)phénoxyisobutyrique est transformé en l'ester isopropylique correspondant.
7. Un procédé suivant l'une quelconque des revendications 1 à 4 où l'ester méthylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique est transformé dans l'acide correspondant par saponification, ledit acide pouvant être éventuellement estérifié pour donner un ester d'alkyl supérieur.
8. Un procédé suivant la revendication 7, où l'ester obtenu à partir de l'acide est l'ester isopropylique.
9. L'ester méthylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique tel qu'obtenu suivant l'une quelconque des revendications 1 à 4.
10. Les alkyls esters de l'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique obtenus suivant les revendications 5 ou 7.

11. L'acide 4(parachlorobenzoyl) phénoxyisobutyrique
obtenu suivant la revendication 7.

12. L'ester isopropylique de l'acide 4(parachlorobenzoyl)
phénoxyisobutyrique tel qu'obtenu suivant les revendications

5 6 ou 8.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

0002151

Numéro de la demande
EP 78 40 0171

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.)
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	
AD	<p><u>FR - A - 2 342 723</u> (LABORATORIEN FOURNIER)</p> <p>* Page 1, lignes 17-35; page 2, lignes 1-11; page 7, lignes 11-25; page 25, A3 *</p> <p>--</p> <p>HOUBEN WEYL "Methoden der organischen Chemie", 1973, E. MUELLER, Tübingen, Band VII - 2a - Ketone - Partie 1, pages 311-323</p> <p>----</p>	1	<p>C 07 C 69/67 67/30</p>
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.)
			<p>C 07 C 69/67 67/30</p>
			CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES
			<p>X: particulièrement pertinent A: arrière-plan technologique O: divulgation non-écrite P: document intercalaire T: théorie ou principe à la base de l'invention E: demande faisant interférence D: document cité dans la demande L: document cité pour d'autres raisons</p>
<p>Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications</p>			<p>&: membre de la même famille, document correspondant</p>
Lieu de la recherche La Haye		Date d'achèvement de la recherche 19-01-1979	Examineur KINZINGER